

LES ISOTOPES

L'atome est électriquement neutre.

Le nombre de charges positives dans le noyau, les protons, est égal au nombre de charges négatives, les électrons, qui entourent le noyau.

Le nombre de charges positives (protons) dans le noyau est caractéristique de l'atome: on le note Z ; c'est le **numéro atomique** de l'atome (le nombre des protons du noyau "núcleo" de l'atome).

LES ISOTOPES

On appelle **isotopes** (d'un certain élément chimique) les nucléides partageant le même nombre de protons (caractéristique de cet élément), mais ayant un nombre de neutrons différent. Autrement dit, si l'on considère deux nucléides dont les nombres de protons sont Z et Z' , et les nombres de neutrons N et N' , ces nucléides sont dits isotopes si $Z = Z'$ et $N \neq N'$.

Par extension, on appelle souvent **isotope** un nucléide caractérisé par son nombre de protons Z et son nombre de neutrons N (ou son nombre de masse $A = Z + N$).